

### Ενδεικτική επίλυση

**α)** Η μάζα του διαλύματος είναι ίση με τη μάζα της διαλυμένης ουσίας (NaCl) και τη μάζα του διαλύτη (νερού). Άρα

$$m = 4 \text{ g} + 196 \text{ g} \Rightarrow m = 200 \text{ g}$$

**β)** 4 g NaCl περιέχονται σε 200 g διαλύματος

x g NaCl περιέχονται σε 100 g διαλύματος

$$200 \text{ g} \cdot x \text{ g} = 4 \text{ g} \cdot 100 \text{ g} \Rightarrow x = 2$$

Άρα η περιεκτικότητα του διαλύματος NaCl είναι 2 % w/w.